

# КРИСТАЛЛОГИДРАТЫ

# ИСХОДНЫЙ КРИСТАЛЛОГИДРАТ





# КРИСТАЛЛЫ







# ПРОКАЛИВАНИЕ



# БЕЗВОДНЫЙ СУЛЬФАТ КОБАЛЬТА





## РАСЧЕТЫ

0.551А г - масса безводного сульфата.

0.449А г - масса кристаллизационной воды.

Растворяем в 10 мл воды. Рассчитаем,  
сколько соли нужно растворить.

$$\frac{100}{10 + 0.0049A} = \frac{55}{0.551A}$$

Отсюда получаем, что соли нужно взять 18.1 г

Конечная масса продукта равна 13.8 г

Тогда выход продукта равен

$$\frac{13.8}{18.1} = 0.762 \quad \text{или } 76.2\%$$